

Química Décimo Grado

Desempeños

Primer Periodo	Segundo Periodo	Tercer Periodo
<ul style="list-style-type: none"> - Establece la relación entre la distribución de los electrones en el átomo y el comportamiento químico de los elementos, explicando cómo esta distribución determina la formación de compuestos, dados en ejemplos de elementos de la Tabla Periódica. - Diferencia los conceptos de función química y grupo funcional haciendo buen uso de ellos en la clasificación de compuestos. - Analiza diversos cambios químicos en la vida cotidiana y en el ambiente. - Utiliza formulas y ecuaciones químicas para representar las reacciones entre compuestos inorgánicos (óxidos, ácidos, hidróxidos, sales) y posteriormente nombrarlos con base en la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC). 	<ul style="list-style-type: none"> - Utiliza diferentes símbolos para representar las reacciones químicas. - Maneja con criterio los procedimientos para balancear ecuaciones químicas - Establece correctamente las relaciones cuantitativas en una reacción química balanceada. - Aplica correctamente los conceptos de reactivo límite, pureza y rendimiento o eficiencia en la resolución de problemas diversos. - Interpreta correctamente una ecuación química, cualitativa y cuantitativamente, para luego realizar cálculos estequiométricos. 	<ul style="list-style-type: none"> - Aplica las leyes de los gases en la solución de problemas - Diferencia las propiedades físicas de los estados sólido, líquido y gaseoso. - Indica las condiciones necesarias para describir un gas y las unidades que se utilizan para medirlas. - Determina la concentración de una solución, utilizando diferentes unidades. - Describe las soluciones a partir de las propiedades e interacciones fisicoquímicas de sus componentes. - Identifica diferentes tipos de coloides. - Aplica las unidades físicas y químicas de concentración en la solución de problemas. - Prepara soluciones de diferente concentración. - relaciona algunas aplicaciones farmacológicas de las soluciones. - Explica qué factores afectan la formación de soluciones a partir de resultados obtenidos en procedimientos de preparación de soluciones de distinto tipo (insaturadas, saturadas y sobresaturadas) en los que modifica variables (temperatura, presión, cantidad de soluto y disolvente)
¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro el capítulo 5 a partir de la página 158	¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro el capítulo 6 a partir de la página 204	¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro el capítulo 7 y 8 a partir de la página 259